WATER-REPELLING AND OIL-REPELLING AGENT COMPOSITION

JP2000282016 Patent number:

2000-10-10 **Publication date:**

JP2000282016 (A)

Also published as:

KAIDA YURIKO; OHARU KAZUYA; MAEKAWA Inventor:

TAKASHIGE; SHIMADA TOYOMICHI

ASAHI GLASS CO LTD

Applicant:

Classification:

C09K3/18; D06M15/277 - international:

· european:

Application number: JP20000022355 20000131

Priority number(s):

Abstract of **JP2000282016**

exhibit excellent washing durability without deteriorating the touches of fibers or the like and is especially useful for imparting an excellent water- repelling and oil-repelling property to polyamide fibers having a PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a water-repelling and oil-repelling agent composition which can pale color such as white color, by formulating a specific polymer, a surfactant and a specified aqueous nedium.

preferably containing 60-100 wt.% of a nonionic surfactant, and (C) an aqueous solvent comprising water A comprises (i) the polymer units of a (meth)acrylate having a polyfluoroalkyl group, (ii) the polymer units alone or a medium comprising water and a water-soluble organic solvent. The polymer in the component SOLUTION: This water-repelling and oil-repelling composition comprises (A) a polymer, (B) a surfactant of a polymerizable monomer for example, a compound of the formula: CH2=CHCOOCH2CH2O[O(CH2) 50]4H} which has a polymerizable unsaturated group and a hydroxyl group, wherein the polymerizable unsaturated group is bound to the hydroxyl group through seven or more covalent bonds, and (iii) the polymer units of a (meth)acrylate having a blocked isocyanate group.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19) 日本国特許庁(JP)

(A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-282016 (P2000-282016A)(43)公開日 平成12年10月10日(2000.10.10)

テーマコード(参考)

(51) Int. C1. 7

C09K

D06M

識別記号

3/18 15/277

102

FΙ C09K

3/18 102

15/277 D 0 6 M

審査請求 未請求 請求項の数10

OL

(全16頁)

(21)出願番号

特願2000-22355 (P2000-22355)

(22)出願日

平成12年1月31日(2000.1.31)

(31)優先権主張番号 特願平11-22857

(32)優先日

平成11年1月29日(1999.1.29)

(33)優先権主張国

日本(JP)

(71)出願人 00000044

旭硝子株式会社

東京都千代田区有楽町一丁目12番1号

(72)発明者 海田 由里子

神奈川県横浜市神奈川区羽沢町1150番地

旭硝子株式会社内

大春 一也 (72)発明者

神奈川県横浜市神奈川区羽沢町1150番地

旭硝子株式会社内

(72) 発明者 前川 隆茂

神奈川県横浜市神奈川区羽沢町1150番地

旭硝子株式会社内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 撥水撥油剤組成物

(57)【要約】

【課題】優れた耐久性を示す撥水撥油剤組成物の提供。 【解決手段】ポリフルオロアルキル基を有する (メタ) アクリレートの重合単位、重合性不飽和基と水酸基とを 必須とし重合性不飽和基と水酸基とが7個以上の共有結 合を介して連結された重合性単量体の重合単位、ブロッ クされたイソシアネート基を有する (メタ) アクリレー トの重合単位を必須とする重合体、界面活性剤、および 水系媒体を含有する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】下記重合体(X)、界面活性剤(B)およ・ び下記水系媒体(C)を含有することを特徴とする撥水 撥油剤組成物。

重合体(X):下記重合性単量体(a¹)の重合単位、 下記重合性単量体 (a²) の重合単位および下記重合性 単量体(a³)の重合単位を必須とする重合体。

重合性単量体 (a¹):ポリフルオロアルキル基を有す る (メタ) アクリレート。

重合性単量体 (a²): 重合性不飽和基と水酸基とを有 し、かつ、該重合性不飽和基と該水酸基とが7個以上の 共有結合を介して連結された重合性単量体。

重合性単量体(a³):プロックされたイソシアネート 基を有する(メタ)アクリレート。

水系媒体(C):水、または、水と水溶性有機溶媒から なる媒体。

【請求項2】界面活性剤(B)が、ノニオン性界面活性 剤を60~100質量%の割合で含む界面活性剤である 請求項1に記載の撥水撥油剤組成物。

*【請求項3】重合性単量体 (a²) が、重合性不飽和基 と水酸基とが11個以上の共有結合を介して連結された 重合性単量体である請求項1または2に記載の撥水撥油

【請求項4】重合性単量体 (a²) が、下式 a²1、下式 a²²、または下式 a²³で表される重合性単量体である請 求項1、2または3に記載の撥水撥油剤組成物。ただ し、式 a 21~ a 23中の記号は以下の意味を示す。

 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , R^5 , R^6 , R^7 , R^8 , R^9 : \mathcal{E}^{1} 10 ぞれ独立に、水素原子またはメチル基。

n:2~6の整数。

m:1~20の整数。

x、y、z: それぞれ独立に0~30の整数。ただし、 x+y+zは2以上の整数。

a、b、c:それぞれ独立に0~30の整数。ただし、 a + b + c は 2 以上の整数。

p:3~6の整数。

【化1】

CH₂=CR¹COOCHR²CHR³O.[CO (CH₂),O],H···式a²¹ $CH_2=CR^1COO-[CH_2CH_2O]_*-[CHR^4CHR^5O]_-$

- [CH₂CH₂O] ₂H ··· 式 a ²²

 $CH_2=CR^1COO-[CHR^6CHR^7O]_{\bullet}-[(CH_2)_{\bullet}O]_{\bullet}-$

- [CHR®CHR®O] cH···式a23

【請求項5】重合体(X)中の重合性単量体(a¹)の 重合単位の割合が60~96質量%、重合性単量体(a 2) の重合単位の割合が2~30質量%、重合性単量体 (a³)の重合単位の割合が2~20質量%である請求 項1、2、3または4に記載の撥水撥油剤組成物。

【請求項6】界面活性剤(B)が、下記界面活性剤(b 1) ~ (b⁶) から選ばれる1種以上のノニオン性界面活 性剤を含む界面活性剤である請求項1~5のいずれかに 記載の撥水撥油剤組成物。

界面活性剤(b¹):ポリオキシアルキレンモノアルキ ルエーテル、ポリオキシアルキレンモノアルケニルエー テル、またはポリオキシアルキレンモノアルカポリエニ ルエーテルからなるノニオン性界面活性剤。

界面活性剤(b²):分子中に1個以上の炭素-炭素三 重結合および1個以上の水酸基を有し、かつ、界面活性 を示す化合物からなるノニオン性界面活性剤。

界面活性剤 (b³):オキシエチレンが2個以上連続し て連なったポリオキシエチレン部分と、炭素数3以上の オキシアルキレンが2個以上連続して連なったポリオキ シアルキレン部分とが連結し、かつ、両末端が水酸基で ある化合物からなるノニオン性界面活性剤。

界面活性剤(b⁴):分子中にアミンオキシド部分を有 するノニオン性界面活性剤。

界面活性剤 (b⁵):ポリオキシエチレンモノ (置換フ

エニル) エーテルの縮合物またはポリオキシエチレンモ ノ(置換フェニル)エーテルからなるノニオン性界面活 性剤。

30 界面活性剤(b⁶):ポリオールの脂肪酸エステルから なるノニオン性界面活性剤。

【請求項7】さらに架橋剤を含む請求項1~6のいずれ かに記載の撥水撥油剤組成物。

【請求項8】請求項1~7のいずれかに記載の撥水撥油 剤組成物で処理された繊維または繊維織物。

【請求項9】下記重合性単量体(a¹)、下記重合性単 量体(a²)、下記重合性単量体(a³)、界面活性剤

(B) および水系媒体を含む原料組成物を、加圧下で乳 化した後に重合させる撥水撥油剤組成物の製造方法。

重合性単量体 (a¹):ポリフルオロアルキル基を有する (メタ)アクリレート。

重合性単量体 (a²): 重合性不飽和基と水酸基とを有 し、かつ、該重合性不飽和基と該水酸基とが7個以上の 共有結合を介して連結された重合性単量体。

重合性単量体 (a³): ブロックされたイソシアネート 基を有する(メタ)アクリレート。

【請求項10】原料組成物が、さらにR25SHで表され る化合物を含む請求項9に記載の撥水撥油剤組成物の製 造方法。ただし、式中のR25は炭素数12~18のアル 50 キル基を示す。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、撥水撥油剤組成物 およびその製造方法に関する。本発明によれば、被処理 物に優れた撥水撥油性を付与する撥水撥油剤組成物が得 られ、特に白色等の淡色系のポリアミド系繊維に優れた 撥水撥油性を付与する撥水撥油剤組成物が得られる。

[0002]

【従来の技術】従来より、繊維または繊維織物に撥水撥 油性を付与するために、ポリフルオロアルキル基(以 下、R^{*}基と記す。)を含有する(メタ)アクリレート の重合単位を有する含フッ素重合体を主成分とするフッ 素系撥水撥油剤が用いられている。 しかし、従来のフッ 素系撥水撥油剤を用いて処理した繊維または繊維織物に おける撥水撥油性の耐久性は不充分であり、洗濯等によ って撥水撥油性能が低下する問題があった。

【0003】この問題を解決するために、(1)トリメ チロールメラミンや有機アミンが添加されたフッ素系撥 水撥油剤(特開昭54-133486、特開昭56-1 65072、特開平5-272060)、(2) 多官能 20 プロックイソシアネートウレタン化合物が添加されたフ ッ素系撥水撥油剤(特開昭58-208473、特開平 2-92985)、(3) アミノプラスト樹脂および多 官能ブロックイソシアネートウレタン化合物が添加され たフッ素系撥水撥油剤、等が提案されている。

【0004】上記(1)~(3)の撥水撥油剤中の含フ ッ素重合体は、活性水素原子を有する重合性単量体の重 合単位を含んでおり、具体的には、N-メチロールアク リルアミド、2-ヒドロキシエチル (メタ) アクリレー ト、3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル (メタ) アク リレート等の重合単位を含んでいる。しかし、(1)~ (3) に示された従来の撥水撥油剤の耐久性は不充分で あり、特に洗濯耐久性が劣る問題があった。また、該問 題は、ポリアミド系繊維や該繊維織物に処理した場合に 顕著に認められた。

【0005】また、(4)多価フェノール化合物で前処 理した後にフッ素系撥水撥油剤で処理する方法(特開昭 5.8-46176)、(5) スルホン化フェノールホル ムアルデヒド低縮合物で前処理した後に、フッ素系撥水 **撥油剤およびアミプラスト樹脂で処理する方法(特開平** 1-221576)、が提案されている。しかし、

(4) または(5) の方法で処理した被処理物において も、洗濯耐久性は不充分であり、被処理物の風合いが粗 硬になる問題もあった。また、(4)または(5)の方 法で処理した場合には、被処理物が着色する問題があ り、淡色系の繊維には処理できない問題があった。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明は、上記の問題点 を解決するためになされた。本発明者らは、従来のフッ

ついて検討した結果、撥水撥油剤中の有効成分である含 フッ素重合体が、活性水素原子を有する重合性単量体の 重合単位を含んでいたとしても、該活性水素原子が重合 主鎖に近い位置に存在するために、Rf基が立体障害を 受けて充分に架橋反応に関与できず、その結果、該撥水 撥油剤から形成される被膜の質が不充分となり、撥水撥 油性の耐久性が不充分になると考えた。

【0007】そこで、効果的に架橋反応を進行させるた めに、Rf基の立体障害を受けない程度に充分に重合主 10 鎖から離れた位置に、反応性の基を存在させた重合体を 考えた。さらに、反応性の基として、水酸基を選択し、 これとプロックされたイソシアネート基とを組み合わせ た重合体を撥水撥油剤組成物中に含ませることにより、 風合いを損なうことなく優れた洗濯耐久性を発揮しうる 撥水撥油剤組成物が提供されることを見い出した。さら に、該接水撥油剤組成物で処理した被処理物は着色等の 不都合がないことも見い出した。

【0008】すなわち本発明は、下記重合体(X)、界。 面活性剤(B)および下記水系媒体(C)を含有するこ とを特徴とする撥水撥油剤組成物を提供する。

重合体(X):下記重合性単量体(a¹)の重合単位、 下記重合性単量体 (a²) の重合単位および下記重合性 単量体 (a³) の重合単位を必須とする重合体。

重合性単量体 (a¹):ポリフルオロアルキル基を有す る (メタ) アクリレート。

重合性単量体 (a²): 重合性不飽和基と水酸基とを有 し、かつ、該重合性不飽和基と該水酸基とが7個以上の 共有結合を介して連結された重合性単量体。

重合性単量体 (a³):ブロックされたイソシアネート 基を有する (メタ) アクリレート。

水系媒体(C):水、または、水と水溶性有機溶媒から なる媒体。

[0009]

【発明の実施の形態】本明細書においては、アクリレー トとメタクレートとを総称して(メタ)アクリレートと 記す。 (メタ) アクリルアミド等の表記においても同様 である。Rf基とは、アルキル基の水素原子の2個以上 がフッ素原子に置換された基をいう。Rf基の炭素数は 2~20が好ましく、特に6~16が好ましい。R*基 は、直鎖構造であっても分岐構造であってもよく、直鎖 構造が好ましい。分岐構造である場合には、分岐部分が R*基の末端部分に存在し、かつ、炭素数1~4程度の 短鎖であるのが好ましい。

【0010】R^{*}基は、フッ素原子以外の他のハロゲン 原子を有していてもよい。他のハロゲン原子としては、 塩素原子が好ましい。また、R*基中の炭素-炭素結合 間には、エーテル性酸素原子またはチオエーテル性硫黄 原子が挿入されていてもよい。R^{*}基の末端部分の構造 としては、-CF₂CF₃、-CF (CF₃)₂、-CF₂ 素系撥水撥油剤が充分な性能を発揮できなかった原因に 50 H、-CFH2、-CF2C1等が好ましく挙げられ、特

に一CF2CF3が好ましい。

【0011】R^{*}基中のフッ素原子の数は、[*(R*基中・のフッ素原子数) / (R*基と同一炭素数の対応するアルキル基中に含まれる水素原子数)]×100(%)で表現した場合に、60%以上が好ましく、特に80%以上が好ましい。さらにR*基は、アルキル基の水素原子の全てがフッ素原子に置換された基(すなわちペルフルオロアルキル基)、またはペルフルオロアルキル基を末端部分に有する基が好ましい。

【0012】ペルフルオロアルキル基の炭素数は、2~ 10 20が好ましく、特に4~16が好ましい。ペルフルオロアルキル基の炭素数が少ないと撥水性能および撥油性能が低下する傾向があり、ペルフルオロアルキル基の炭素数が多いとR*基を有する(メタ)アクリレートの取扱いが困難になるおそれがある。

【0013】R^{*}基の具体例としては、以下の基が挙げられる。 $C_4F_9-[F(CF_2)_4-(CF_3)_2CFCF_2-(CF_3)_3C-$ 、または $CF_3CF_2(CF_3)_3C-$ 、または $CF_3CF_2(CF_3)_3C-$ 、または $CF_3CF_2(CF_3)_3C-$ 等の構造異性の基のいずれか】、 $C_5F_{11}-[たとえばF(CF_2)_5-]$ 、 $C_6F_{13}-[たとえばF(CF_2)_7-]$ 、 $C_8F_{17}-[たとえばF(CF_2)_8-]$ 、 $C_9F_{19}-[たとえばF(CF_2)_9-]$ 、 $C_10F_{21}-[たとえばF(CF_2)_12-]$ 、 $C_{12}F_{26}-[たとえばF(CF_2)_12-]$ 、 $C_{14}F_{29}-[たとえばF(CF_2)_14-]$ 、 $C_{16}F_{33}-[たとえばF(CF_2)_{16}-]$ 、 $C_{1}(CF_2)_{17}-(CF_2)$

【0015】本発明の撥水撥油剤組成物は、重合体(X)、界面活性剤(B)および水系媒体(C)を必須成分とする。重合体(X)は、重合性単量体(a²)(R[±]基を有する(メタ)アクリレート)の重合単位、重合性単量体(a²)(重合性不飽和基と水酸基とを有し、かつ、該重合性不飽和基と該水酸基とが7個以上の50

共有結合を介して連結された重合性単量体)の重合単位、・重合性単量体 (a³) (ブロックされたイソシアネート基を有する (メタ) アクリレート) の重合単位を必須とする重合体である。

【0016】重合体(X)における重合性単量体 (a^1) とは、 R^4 基が (メタ) アクリレートのアルコール残基部分に存在する化合物をいう。重合性単量体 (a^1) としては、下式 a^{11} で表される化合物が好ましい。ただし、式 a^{11} において R^4 は R^4 基、Qは 2 価有機基、Rは水素原子またはメチル基を示す。

 $R^{\epsilon}-Q-OCOCR=CH_2 \cdot \cdot \cdot \cdot$ 式 a^{11} 式 a^{11} における R^{ϵ} としては、エーテル性酸素原子またはチオエーテル性硫黄原子を含まない R^{ϵ} 基が好ましく、特にペルフルオロアルキル基が好ましく、とりわけ直鎖構造のペルフルオロアルキル基としては、 $-(CF_2)$ $_nF$ (ただし、 $_n$ は $_2 \cdot \cdot \cdot \cdot$ 20の整数であり、 $_4 \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot$ 16の整数が好ましく、特に $_6 \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot$ 12の整数が好ましい。)で表される基が好ましい。

20 【0017】式a¹¹におけるQとしては、- (CH₂) p+q-、- (CH₂) pCONR^e (CH₂) q-、- (CH₂) p) pOCONR^e (CH₂) q-、- (CH₂) pSO₂NR e (CH₂) q-、- (CH₂) pNHCONH (CH₂) q -、- (CH₂) pCH (OH) (CH₂) q-、- (CH₂) pCH (OCOR^e) (CH₂) q-等が好ましい。ただし、R^eは水素原子またはアルキル基を示す。また、 pおよび q は独立に 0 以上の整数を示し、p+qは 1~2 2 の整数である。

【0018】さらに式a¹¹におけるQとしては、- (C H₂)_{p+q}-、- (CH₂)_pCONR^a (CH₂)_q-、または- (CH₂)_pSO₂NR^a (CH₂)_q-であり、かつ、qが2以上の整数であり、かつp+qが2~6である場合が好ましく、p+qが2~6である場合の- (C H₂)_{p+q}- (すなわち、エチレン基~ヘキサメチレン基)である場合の化合物(式a¹¹)が特に好ましい。また、式a¹¹におけるQと結合するR^fの炭素原子には、フッ素原子が結合しているのが好ましい。

【0019】重合性単量体(a¹)としては、下記化合物が挙げられる。ただし、下記化合物中のRは水素原子またはメチル基を示す。

 $F(CF_2)_5CH_2OCOCR=CH_2, \ F(CF_2)_6CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ H(CF_2)_6CH_2OCOCR=CH_2, \ H(CF_2)_1OCH_2$ $F_2)_6CH_2OCOCR=CH_2, \ H(CF_2)_8CH_2OCOCR=CH_2, \ H(CF_2)_1OCH_2$ $OCOCR=CH_2, \ H(CF_2)_8CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CH_2CH_2CH_2$ $OCOCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ F(CF_2)_1OCH_2CH_2$ $OCOCR=CH_2, \ F(CF_2)_12CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ F(CF_2)_14CH_2CH_2$ $OCOCR=CH_2, \ F(CF_2)_16CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ (CF_3)_2CF(CF_2)_4$ $CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ (CF_3)_2CF(CF_2)_8CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ (CF_3)_2CF(CF_2)_8CH_2CH_2OCOCR=CH_2, \ (CF_3)_2CF(CF_2)_8CH_2CH_2CCCCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CH_2CH_2CCCCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CH_2CH_2CCCCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CH_2CH_2CCCCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CH_2CH_2CCCCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CO_2N(C_2H_6)CH_2CH_2CCCCR=C$ $H_3)CH_2CH_2CCCCCR=CH_2, \ F(CF_2)_8CO_2N(C_2H_6)CH_2CH_2CCCCR=C$

 H_2 , $F(CF_2)_8CONHCH_2CH_2OCOCR=CH_2$, $(CF_3)_2CF(CF_2)_6(CH_2)_3OCOCR=CH_2$, $(CF_3)_2CF(CF_2)_6CH_2CH(OCOCH_3)_3OCOCR=CH_4$, $(CF_3)_2CF(CF_2)_6CH_2CH(OH)_3CCOCR=CH_2$, $(CF_3)_2CF(CF_2)_6CH_2CH(OH)_3CCOCR=CH_2$, $(CF_3)_3CF(CF_2)_3CH_3CH(OH)_3CCOCR=CH_4$, $(CF_3)_3CH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CONHCH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CONHCH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CONHCH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CONHCH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CONHCH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CONHCH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CF(CF_3)_3CONHCH_3CH_3COCCR=CH_3$, $(CF_3)_3CF(CF$

【0020】本発明の重合体(X)中には、重合性単量体(a¹)の重合単位を1種以上含む。重合性単量体(a¹)の重合単位を2種以上含む場合には、炭素数の異なるR^{*}基を有する(メタ)アクリレートの重合単位であるのが好ましい。本発明における重合体(X)は、重合性単量体(a¹)の重合単位とともに、重合性単量体(a²)の重合単位を必須とする。

【0021】重合性単量体(a²)としては、公知または周知の重合性単量体から選択するのが好ましい。また、重合性単量体(a²)は、重合性不飽和基を1個または2個有する重合性単量体が好ましく、特に重合性不飽和基を1個有する重合性単量体が好ましい。重合性単量体(a²)における重合性不飽和基としては、ビニル基またはイソプロペニル基が好ましい。また、重合性単量体(a²)中の水酸基の数は1個が好ましい。重合性単量体(a²)中の水酸基は、炭素原子に結合する水酸基であるのが好ましい。

【0022】さらに、重合性単量体(a²)としては、 ビニル基、(メタ)アクリロイル基、または、マレイン・ 酸の2つのカルボキシル基から1つまたは2つの水酸基 を除いた残基を有し、かつ、ヒロドキシアルキル基また* *はヒドロキシハロゲン化アルキル基を有する重合性化合物であるのが好ましい。

【0023】重合性単量体(a²)中の重合性不飽和基と水酸基とは、7個以上の共有結合を介して連結されている。すなわち、重合性不飽和基と水酸基との間には、2価連結基が存在し、該2価連結基中には、共有結合を形成しうる2価以上の原子の連なりが、直鎖状に6原子以上存在している。重合性単量体(a²)中に、重合性不飽和基と水酸基とがそれぞれ2個以上ずつ存在する場10合には、各水酸基と各重合性不飽和基との間に存在する共有結合の数がすべて7以上であるものを用いる。

【0024】重合性単量体(a²)は、1個の重合性不飽和基と1個の水酸基とを有する重合性単量体であり、該重合性不飽和基と該水酸基との間の共有結合の数が7個以上であるものが好ましく、特に11個以上であるものが好ましく、とりわけ13個以上であるものが好ましい。また、該共有結合の数は、70個以下であるのが好ましい。さらに、該共有結合の数の下限は、重合性単量体(a¹)中のR*基の鎖長数以上であるのが好ましく、20特に(該鎖長数+3)以上であるのが好ましい。

【0025】本発明における重合性単量体 (a^2) としては、下式 a^{21} で表される化合物、下式 a^{22} で表される化合物または下式 a^{23} で表される化合物が好ましい。

[0026]

【化2】

 $CH_2 = CR^1COOCHR^2CHR^3O$ [CO (CH₂) nO] mH · · · 式 a ²¹ $CH_2 = CR^1COO - [CH_2CH_2O]_x - [CHR^4CHR^5O]_y -$

- [CH₂CH₂O] ,H···式a²²

 $CH_2 = CR^1COO - [CHR^6CHR^7O]_a - [(CH_2)_O]_b -$

- [CHR CHR O] H···式a 23

【0027】ただし、式a²¹~式a²³中の記号は以下の意味を示す。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 : それぞれ独立に、水素原子またはメチル基。

n:2~6の整数。

m:1~20の整数。

x、y、z: それぞれ独立に $0 \sim 30$ の整数。ただし、x + y + zは2以上の整数。

a、b、c: それぞれ独立に $0\sim30$ の整数。ただし、a+b+cは2以上の整数。

p:3~6の整数。

【0028】式 a^{21} において、mは $2\sim10$ が好ましく、nは $3\sim5$ が好ましい。式 a^{21} で表される化合物の

40 具体例としては、下記化合物が挙げられる。

[0029]

【化3】

CH₂=CHCOOCH₂CH₂O(CO (CH₂)₅O)₂H CH₂=CHCOOCH₂CH₂O(CO (CH₂)₅O)₄H

 $CH_2 = CHCOOCH_2CH_2O\{CO(CH_2)_5O\}_5H$

 $CH_2 = CHCOOCH_2CH_2O(CO(CH_2)_5O)_{10}H$

 $CH_2=C$ (CH_3) $COOCH_2CH_2O\{CO(CH_2)_5O\}_2H$

 $CH_2=C$ (CH_3) $COOCH_2CH_2O(CO (CH_2)_5O)_4H$

 $CH_2=C$ (CH_3) $COOCH_2CH_2O(CO$ (CH_2) $_5O)_5H$

 $CH_2=C$ (CH_3) $COOCH_2CH_2O\{CO$ (CH_2) $_5O\}_{1D}H$

【0030】式 a^{22} 中のオキシアルキレン部分は、ブロック状に連結されていることを意味する。式 a^{22} においては、xおよびzの一方または両方が0であるのが好ましい。また、式 a^{22} におけるxは $0\sim10$ が好ましく、yは $2\sim20$ が好ましく、zは $0\sim10$ が好ましい。ま*

*た、(x+y+z) は3~20であるのが好ましい。式 a^{22} で表される化合物の具体例としては、下記化合物が 挙げられる。

[0031]

【化4】

 $CH_2=C$ (CH_3) $COO\{CH_2CH$ (CH_3) $O\}_5H$

 $CH_2=C$ (CH_3) $COO(CH_2CH$ (CH_3) $O)_9H$

 $CH_2=C$ (CH_3) COO (CH_2CH_3O) $_7\{CH_2CH$ (CH_3) $O\}_3H$

 $CH_2=C$ (CH_3) $COO\{CH_2CH$ (CH_3) $O\}_5$ (CH_2CH_2O) $_5H$

【0032】式 a^{23} 中のオキシアルキレン部分は、プロック状に連結されていることを意味する。式 a^{23} において、aまたはcの少なくともいずれかは0であることが好ましい。また、式 a^{23} におけるaは $0\sim10$ が好ましく、bは $2\sim20$ が好ましく、cは $0\sim10$ が好まし ※

%い。また、(a+b+c) は $3\sim20$ であるのが好ましい。式 a^{23} で表される化合物の具体例としては、下記化合物が挙げられる。

[0033]

【化5】

 $CH_2=C$ (CH_3) COO- (CH_2CH_2O), -

- (CH₂CH₂CH₂CH₂O) ₅H,

 $CH_2 = C (CH_3) COO - (CH_2CH_2O)_{10} -$

- (CH2CH2CH2CH2O) 5H.

 $CH_2 = C (CH_3) COO - \{CH_2CH (CH_3) O\}, -$

- (CH2CH2CH2CH2O) AH,

 $CH_2=C$ (CH_3) COO- $(CH_2CH_2CH_2CH_2O)_4-$

 $-(CH_2CH_2O)_5H$

 $CH_2=C$ (CH_3) COO- ($CH_2CH_2CH_2CH_2O$) 4-

-(CH₂CH₂O)₄H₆

【0034】さらに、重合性単量体 (a^2) としては、下記化合物が特に好ましい。

[0035]

【化6】

 $CH_2 = CHCOOCH_2CH_2O(CO(CH_2)_5O)_2H$, $CH_2 = CHCOOCH_2CH_2O(CO(CH_2)_5O)_4H$, $CH_2 = CHCOOCH_2CH_2O(CO(CH_2)_5O)_5H$, $CH_2 = CHCOOCH_2CH_2O(CO(CH_2)_5O)_10H$,

30

【0036】本発明の重合体(X)は、重合性単量体(a¹)の重合単位と重合性単量体(a²)の重合単位ともともに、重合性単量体(a³)の重合単位を必須とする。ブロックされたイソシアネート基を有する(メタ)アクリレートとは、ブロックされたイソシアネート基を1個以上有する(メタ)アクリレートをいい、イソシアネート基合有(メタ)アクリレートのイソシアネート基を、プロック化剤でブロックした構造の化合物が好ましい。

【0037】ここで、イソシアネート基含有(メタ)アクリレートとしては、2ーイソシアネートエチル(メタ)アクリレート、または、イソシアネート基と結合しうる官能基を有する(メタ)アクリレートとポリイソシアネートとを1個以上のイソシアネート基が残る割合で 20 反応させて得られる反応生成物が好ましい。イソシアネート基と結合しうる官能基を有する(メタ)アクリレートとしては、水酸基を有する(メタ)アクリレートが好ましく、(メタ)アクリル酸と多価アルコールとのモノまたはジエステルが特に好ましい。

【0038】多価アルコールとしては、エチレングリコール、ポリオキシエチレングリコール、プロピレングリコール、ポリオキシプロピレングリコール、グリセリン、トリメチロールプロパンーアルキレンオキシド付加物、ペンタエリスリトールなどがある。

【0039】また、ポリイソシアネートとしては、脂肪族ポリイソシアネートが好ましく、ヘキサメチレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート、4,4'ージシクロヘキシルメタンジイソシアネート、シクロヘキシレンジイソシアネート、ノルボルネンジイソシアネート等の脂肪族イソシアネート類、該脂肪族イソシアネートのヌレート変性体、プレポリマー変性体もしくはビュレット変性体等の変性体、または、該脂肪族イソシアネートの2~3量体が好ましく、特に脂肪族イソシアネート類、または、そのヌレート変性体、プレポリマー変 40性体もしくはビュレット変性体が好ましい。

【0040】プロック化剤としては、アルキルケトオキシム類、フェノール類、アルコール類、βージケトン類、ラクタム類、アミン類等が好ましく、メチルエチルケトオキシム、εーカプロラクタム、フェノール、クレゾール、アセチルアセトン、マロン酸ジエチル、イソプロピルアルコール、tーブチルアルコール、マレイミド等が特に好ましく、とりわけ、メチルエチルケトオキシム等のアルキルケトオキシム類、εーカプロラクタム等のラクタム類等が好ましく、特に解離温度が120~1 50

80℃の化合物からなるブロック化剤が好ましい。 【0041】重合性単量体(a³)の具体例としては、 以下の化合物が挙げられる。2-イソシアネートエチル (メタ) アクリレートのイソシアネート基をメチルエチ ルケトオキシムでブロックした化合物、2-イソシアネ ートエチル(メタ)アクリレートのイソシアネート基を εーカプロラクタムでプロックした化合物、イソホロン ジイソシアネートと2-ヒドロキシエチル (メタ) アク リレートとの1:1 (モル比) 反応物のイソシアネート 基をメチルエチルケトオキシムでプロックした化合物、 イソホロンジイソシアネートと2-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレートとの1:1 (モル比) 反応物のイ ソシアネート基をメチルエチルケトオキシムでプロック した化合物、ノルボルネンジイソシアネートと2ーヒド ロキシエチル (メタ) アクリレートとの1:1 (モル 比) 反応物をメチルエチルケトオキシムでブロックした 化合物。

【0042】本発明において、重合性単量体 (a³) は、プロックされたイソシアネート基を有していれば、R^{*}基を除く他の基を有していてもよい。また、重合性単量体 (a²) は、重合性不飽和基と水酸基を有していれば、R^{*}基とブロックされたイソシアネート基を除く他の基を有していてもよい。

【0043】本発明における重合体(X)は、重合性単量体(a^1)~(a^3)の重合単位とともに、下記重合性単量体(a^4)の重合単位を含んでいてもよい。 重合性単量体(a^4):炭素数 $1 \sim 2$ 2のアルキル基を有するアルキル(メタ)アクリレート、および/または、炭素数 $5 \sim 8$ のシクロアルキル基を有するシクロアルキル(メタ)アクリレート。

【0044】炭素数1~22のアルキル基を有するアルキル(メタ)アクリレートとしては、メチル(メタ)アクリレート、エチル(メタ)アクリレート、ブチル(メタ)アクリレート、2-エチルヘキシル(メタ)アクリレート、ドデシル(メタ)アクリレート、オクタデシル(メタ)アクリレート、ベヘニル(メタ)アクリレートが好ましい。炭素数5~8のシクロアルキル基を有するシクロアルキル(メタ)アクリレートとしては、シクロヘキシル(メタ)アクリレートが好ましい。

【0045】さらに、本発明の重合体(X)は、上記重合性単量体(a¹)~(a⁴)の重合単位とともに、重合性単量体(a¹)~(a⁴)以外の重合性単量体(a⁵)の重合単位を含んでいてもよい。重合性単量体(a⁵)としては、公知または周知の重合性単量体が挙げられ、

重合性不飽和基を1個または2個有する重合性単量体が 好ましく、特に重合性不飽和基を1個有する重合性単量・ 体が好ましい。

【0046】重合性単量体 (a⁵) としては、エチレ ン、プロピレン、ブタジエン、イソプレン、塩化ビニ ル、フッ化ビニル、塩化ビニリデン、フッ化ビニリデ ン、クロロプレン等のオレフィン類、スチレン、αーメ チルスチレン、4-メチルスチレン等のスチレン類、ジ アセトン (メタ) アクリルアミド、N, N-ジメチル (メタ) アクリルアミド、N-メチロール (メタ) アク リルアミド等の (メタ) アクリルアミド類、エチルビニ ルエーテル、シクロヘキシルビニルエーテル、アリルグ リシジルエーテル等のエーテル類、酢酸ビニル等のカル ボン酸ビニル類、エチルビニルケトン等のビニルアルキ ルケトン類、グリシジル (メタ) アクリレート、ベンジ ル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシエチル (メ タ) アクリレート、3ークロロー2ーヒドロキシプロピ ル (メタ) アクリレート、ポリオキシアルキレンモノ (メタ) アクリレートモノメチルエーテル、ポリオキシ アルキレンジ(メタ)アクリレート、2-ジメチルアミ 20 ノエチル (メタ) アクリレート、ポリジメチルシロキサ ン基を有する(メタ)アクリレート、トリアリルシアヌ レート、Nービニルカルパゾール、N-アルキルマレイ ミド、無水マレイン酸、マレイン酸モノアルキルエステ ル、マレイン酸ジアルキルエステル等が好ましい。

【0047】本発明における重合体(X)は、重合性単量体(a¹)の重合単位、重合性単量体(a²)の重合単位、および重合性単量体(a³)の重合単位のみからなる重合体、または、重合性単量体(a¹)~(a³)の重合単位とともに、重合性単量体(a⁴)の重合単位を含む重合体であるのが好ましい。

【0048】重合体(X)中の各重合単位の割合は、重合性単量体(a¹)の重合単位を60~96質量%、重合性単量体(a²)の重合単位を2~30質量%、重合性単量体(a³)の重合単位を2~30質量%とするのが好ましい。重合性単量体(a³)は、2~20質量%とするのが特に好ましい。また、重合性単量体(a⁴)の重合単位を含ませる場合には、重合体(X)中に0.1~20質量%とするのが好ましく、重合性単量体(a⁵)の重合単位を含ませる場合には、重合体(X)中に0.1~20質量%とするのが好ましい。

【0049】本発明の撥水撥油剤組成物は界面活性剤(B)を含む。界面活性剤(B)は1種であっても、2種以上であってもよい。界面活性剤(B)はノニオン性界面活性剤を必須とするのが好ましく、ノニオン性界面活性剤のみからなっていてもよく、ノニオン性界面活性剤とノニオン性界面活性剤以外の界面活性剤とからなってもよい。界面活性剤(B)は、ノニオン性界面活性剤を60~100質量%の割合で含む界面活性剤であるの

が好ましい。

【0050】また、界面活性剤(B)がノニオン性界面活性剤とともに他の界面活性剤を含む場合には、該他の界面活性剤としては、カチオン性界面活性剤または両性界面活性剤が好ましい。また、界面活性剤(B)は、フッ素原子を含まない界面活性剤であるのが、加圧乳化後の液の安定性や、撥水撥油性能の点で好ましい。

【0051】界面活性剤(B)におけるノニオン性界面活性剤としては、下記界面活性剤(b^1) \sim (b^6) から選択される1 種以上のノニオン性界面活性剤であるのが好ましく、特に界面活性剤(b^1)、(b^2)、

(b³)、(b⁴)および(b⁶)から選ばれる1種以上であるのが、環境に対する影響が少ないとともに、撥水接油性能の点から好ましい。

【0052】界面活性剤(b¹)は、ポリオキシアルキレンモノアルキルエーテル、ポリオキシアルキレンモノアルケニルエーテル、またはポリオキシアルキレンモノアルカポリエニルエーテルからなるノニオン性界面活性剤である。

【0053】界面活性剤(b¹)におけるアルキル基、アルケニル基またはアルカポリエニル基は、それぞれ炭素数4~26であるのが好ましい。また、アルキル基、アルケニル基、またはアルカポリエニル基は、それぞれ、直鎖構造であっても分岐構造であってもよい。分岐構造である場合には、2級アルキル基、2級アルケニル基、または2級アルカポリエニル基が好ましい。アルキル基、アルケニル基またはアルカポリエニル基の具体例としては、オクチル基、ドデシル基、テトラデシル基、ヘキサデシル基、オクタデシル基、ベヘニル基(ドコシル基)またはオレイル基(9ーオクタデセニル基)等が挙げられる。

【0054】界面活性剤(b¹)は、ポリオキシアルキレンモノアルキルエーテルまたはポリオキシアルキレンモノアルケニルエーテルであるのが好ましい。界面活性剤(b¹)のポリオキシアルキレン部分は、1種または2種のオキシアルキレン基からなるのが好ましく、2種からなる場合には、それらの連なり方はブロック状であることが好ましい。ポリオキシアルキレン部分は、オキシエチレン基および/またはオキシプロピレン基が2個以上連なった部分からなるのが好ましい。

【0055】界面活性剤(b^1)としては、下式 b^{11} で表される化合物が好ましい。ただし下式 b^{11} 中の R^{10} は炭素数 8以上のアルキル基または炭素数 8以上のアルケニル基を示し、sは5~50の整数を示し、gは0~20の整数を示す。また、gとsとが 2以上である場合、式 b^{11} 中のオキシエチレン基とオキシプロピレン基とはブロック状になって連結されている。

[0056]

【化7】

$R^{10}O[CH₂CH(CH₃)O]₂-(CH₂CH₂O),H$ •••式111

【0057】式b¹¹中のR¹⁰は、直鎖構造または分岐構 造のいずれであってもよい。 s は10~30の整数が好 ましく、gは0~10の整数が好ましい。sが4以下ま たはgが21以上となると、水に難溶性となり、水系媒 体(C)中に均一に溶解しないため、浸透性向上効果が 低下するおそれがある。また、sが51以上となると親 水性が高くなり、撥水性を低下させるおそれがある。 *10

*【0058】化合物(式b¹¹)の具体例としては下記化 合物が挙げられる。ただし、下式においてsおよびg は、上記と同じ意味を示し、好ましい態様も同じであ る。また、オキシエチレン基とオキシプロピレン基とは ブロック状になって連結されている。

[0059]

【化8】

 $C_{18}H_{37}O [CH_{2}CH (CH_{3}) O]_{2}-(CH_{2}CH_{2}O)_{3}H_{3}$

 $C_{18}H_{35}O[CH_{2}CH(CH_{3})O]_{-}(CH_{2}CH_{2}O)_{-}H_{3}$

 $C_{10}H_{35}O$ [CH₂CH (CH₃) O] _-(CH₂CH₂O) _H,

 $C_{12}H_{25}O[CH_2CH(CH_3)O]$ -(CH₂CH₂O) H,

 (C_8H_{17}) (C_6H_{18}) CHO $[CH_2CH (CH_3) O]_{*-}$

- (CH2CH2O),H,

 $C_{10}H_{21}O[CH_2CH(CH_3)O]_{-}(CH_2CH_2O)_{-}H_{0}$

【0060】界面活性剤(b²)は、分子中に1個以上 の炭素-炭素三重結合および1個以上の水酸基を有し、 かつ界面活性を示す化合物からなるノニオン性界面活性 剤である。

【0061】界面活性剤(b²)は、分子中に1個の炭 素-炭素三重結合、および1個もしくは2個の水酸基を 有する化合物からなるノニオン性界面活性剤が好まし い。また、該ノニオン性界面活性剤は、部分構造として ポリオキシアルキレン部分を有していてもよい。ポリオ※30

※キシアルキレン部分としては、ポリオキシエチレン部 分、ポリオキシプロピレン部分、オキシエチレン基とオ キシプロピレン基とがランダム状に連なった部分、また はポリオキシエチレンとポリオキシプロピレンとがブロ ック状に連なった部分、が挙げられる。界面活性剤(b 2) の具体例としては、下式b²¹、下式b²²、下式b²³ または下式 b24で表される化合物が好ましい。

[0062]

【化9】

HO-CR11R12-C=C-CR13R14-OH

 $HO-(A^{1}O)_{m}-CR^{11}R^{12}-C\equiv C-CR^{13}R^{14}-(OA^{2})_{n}-OH$

···式b22

HO-CR15R16-C≡C-H

 $HO-(A^3O)$ $-CCR^{15}R^{16}-C \equiv C-H$

・・・式 b23

··· 式b 24

【0063】ただし、式b²¹~式b²⁴中のA¹、A²およ びA³は、それぞれ独立に、アルキレン基を示し、mお 以上の整数を示し、kは1以上の整数を示す。m、nま たはkがそれぞれ2以上である場合には、A1、A2およ びA³は、それぞれ1種のアルキレン基のみからなって いても、2種以上のアルキレン基からなっていてもよ

【0064】R¹¹~R¹⁶は、それぞれ独立に、水素原子 またはアルキル基を示す。アルキル基である場合は炭素 数1~12のアルキル基が好ましく、特に炭素数6~1 2のアルキル基が好ましい。これらの基の具体例として は、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基または 50 イソブチル基などが挙げられる。

【0065】また、オキシアルキレン部分としては、オ よびnはそれぞれ0以上の整数を示し、(m+n)は1 40 キシエチレン部分、オキシプロピレン部分、または、オ キシエチレン部分とオキシプロピレン部分の両方からな るのが好ましい。また界面活性剤 (b²) 中のオキシア ルキレン基の個数は、1~50が好ましい。

> 【0066】さらに、界面活性剤(b²)としては、下 式b25で表されるノニオン性界面活性剤が好ましい。た だし、式b25中のxおよびyはそれぞれ0以上の整数を 示す。ノニオン性界面活性剤(式 b 25)は1種単独で使 用してもよく2種以上を併用してもよい。

[0067]

【化10】

 $HO-(CH_2CH_2O)$ $C-C=C-C(OCH_2CH_2)$ -OH···式b25

> CH. CH, CH (CH3),

【0068】ノニオン性界面活性剤(式b26)として は、xとyとの和の平均が10であるノニオン性界面活 性剤、xが0でありかつyが0であるノニオン性界面活 10 性剤、またはxとyとの和の平均が1.3であるノニオ ン性界面活性剤が好ましい。

【0069】界面活性剤 (b³) は、オキシエチレンが 2個以上連続して連なったポリオキシエチレン部分と、 炭素数3以上のオキシアルキレンが2個以上連続して連 なったポリオキシアルキレン部分とが連結し、かつ、両 末端が水酸基である化合物からなるノニオン性界面活性 剤である。界面活性剤(b³)における炭素数3以上の オキシアルキレンとしては、オキシテトラメチレンおよ び/またはオキシプロピレンが好ましい。

*【0070】界面活性剤(b³)としては、下式b³1ま たは下式b32で表される化合物からなるノニオン性界面 活性剤が好ましい。なお式 b 31 および式 b 32 中の h は 0 ~200の整数、rは2~100の整数、tは0~20 0の整数を示し、hが0である場合にはtは2以上の整 数、tがOである場合にはhは2以上の整数である。ま た、式b³¹中の-C₃H₆-部分は、-CH(CH₃)C H₂-であっても、-CH₂CH (CH₃) -であって も、-CH (CH₃) CH₂-と-CH₂CH (CH₃) -とが混在していてもよい。また、下式中の各ポリオキシ アルキレン部分は、ブロック状に連結している。

18

[0071]

【化11】 ***** 20

 $HO-(CH_2CH_2O)_h-(C_3H_8O)_r-(CH_2CH_2O)_tH$

···式b31

 $HO-(CH_2CH_2O)_h-$

···式b32

【0072】さらに界面活性剤(b³)としては、下記 **%**【0073】 のいずれかの化合物からなるノニオン性界面活性剤が好 【化12】 ましい。 ₩30

 $HO - (CH_2CH_2O)_{15} - (C_3H_6O)_{35} - (CH_2CH_2O)_{15}H$

 $HO - (CH_2CH_2O)_8 - (C_8H_6O)_{85} - (CH_2CH_2O)_8H_5$

 $HO - (CH_2CH_2O)_{45} - (C_5H_6O)_{11} - (CH_2CH_2O)_{45}H_6$

HO- (CH2CH2O) 34- (CH2CH2CH2CH2O) 28-

- (CH, CH, O) s, H.

【0074】界面活性剤 (b⁴) は、分子中にアミンオ ★好ましい。 キシド部分を有するノニオン性界面活性剤であり、下式 [0075] b⁴¹で表される化合物からなるノニオン性界面活性剤が★40 【化13】

(R¹⁷) (R¹⁸) (R¹⁹) N (→O) · · · 式b⁴¹

【0076】式b41中のR17、R18およびR19は、それ ぞれ独立に1価炭化水素基を示す。分子中にアミンオキ シド部分(N→O)を有する界面活性剤は、カチオン性 界面活性剤に分類されることもあるが、本発明において は、ノニオン性界面活性剤として扱う。該界面活性剤 は、1種であっても2種以上であってもよい。界面活性 剤(b⁴)としては、特に下式b⁴2で表されるノニオン

ることから好ましい。

[0077]

【化14】

(R²⁰) (CH₃)₂ N (→O) · · · 式b 42 【0078】式b⁴²中のR²⁰は、炭素数6~22のアル キル基、炭素数6~22のアルケニル基、アルキル基 (炭素数6~22) が結合したフェニル基、またはアル 性界面活性剤が、重合体(X)の分散安定性を向上させ 50 ケニル基(炭素数6~22)が結合したフェニル基を示 し、炭素数8~22のアルキル基または炭素数8~22 のアルケニル基が好ましい。 • •

【0079】ノニオン性界面活性剤(式 b ⁴²)の具体例としては、つぎの化合物が挙げられる。

[H (CH₂) $_{12}$] (CH₃) $_{2}$ N (\rightarrow O) , [H (CH₂) $_{16}$] (CH₃) $_{2}$ N (\rightarrow O) , [H (CH₂) $_{16}$] (CH₃) $_{2}$ N (\rightarrow O) , [H (CH₂) $_{18}$] (CH₃) $_{2}$ N (\rightarrow O) ,

【0080】界面活性剤(b⁵) は、ポリオキシエチレンモノ(置換フェニル) エーテルの縮合物またはポリオ 10 キシエチレンモノ(置換フェニル) エーテルからなるノニオン性界面活性剤である。界面活性剤(b⁵) における置換フェニル基としては、1価炭化水素基で置換されたフェニル基が好ましく、アルキル基、アルケニル基またはスチリル基で置換されたフェニル基がより好ましい。

【0081】界面活性剤(b5)としては、ポリオキシ エチレンモノ(アルキルフェニル)エーテルの縮合物、 ポリオキシエチレンモノ (アルケニルフェニル) エーテ ルの縮合物、ポリオキシエチレンモノ (アルキルフェニ 20 ル)エーテル、ポリオキシエチレンモノ(アルケニルフ エニル) エーテルまたはポリオキシエチレンモノ [(ア ルキル) (スチリル) フェニル] エーテルが好ましい。 【0082】ポリオキシエチレンモノ(置換フェニル) エーテルの縮合物またはポリオキシエチレンモノ(置換 フェニル)エーテルの具体例としては、ポリオキシエチ レンモノ (ノニルフェニル) エーテルのホルムアルデヒ ド縮合物、ポリオキシエチレンモノ (ノニルフェニル) エーテル、ポリオキシエチレンモノ(オクチルフェニ ル) エーテル、ポリオキシエチレンモノ (オレイルフェ 30 ニル) エーテル、ポリオキシエチレンモノ [(ノニル) (スチリル)フェニル]エーテル、ポリオキシエチレン モノ [(オレイル) (スチリル) フェニル] エーテル等 が挙げられる。

【0083】界面活性剤(b⁶)はポリオールの脂肪酸エステルからなるノニオン性界面活性剤である。界面活性剤(b⁶)における、ポリオールとしては、ポリエチレングリコール、デカグリセリン、ポリエチレングリコールと(ポリエチレングリコール以外の)ポリオールとのエーテル等が挙げられる。

【0084】界面活性剤(b^e) としては、オクタデカン酸とポリエチレングリコールとの1:1 (モル比) エステル、ソルビットとポリエチレングリコールとのエーテルと、オレイン酸との1:4 (モル比) エステル、ポリオキシエチレングリコールとソルビタンとのエーテルと、オクタデカン酸との1:1 (モル比) エステル、ポリエチレングリコールとソルビタンとのエーテルと、オレイン酸との1:1 (モル比) エステル、ドデカン酸とソルビタンとの1:1 (モル比) エステル、オレイン酸とデカグリセリンとの(1または2):1 (モル比) エ

ステル、オクタデカン酸とデカグリセリンとの (1また は2):1 (モル比) エステルが挙げられる。

【0085】また、界面活性剤(B)がカチオン性界面活性剤を含む場合には、置換アンモニウム塩からなるカチオン性界面活性剤を用いるのが好ましい。置換アンモニウム塩からなるカチオン性界面活性剤としては、アンモニウム塩の窒素原子に結合する水素原子の1個以上が、アルキル基、アルケニル基、または、末端が水酸基であるポリオキシアルキレン基に置換された化合物からなるカチオン性界面活性剤が好ましく、特に下式 b 7で表される化合物からなるカチオン性界面活性剤が好まし

【0086】 $[(R^{21})_4N^+]$ · X^- · · · 式 b^7 ただし、式 b^7 中の記号は以下の意味を示す。 R^{21} : 4 つの R^{21} は、それぞれ独立に、水素原子、炭素数 $1\sim 2$ 2のアルキル基、炭素数 $2\sim 2$ 2のアルケニル基、または、末端が水酸基であるポリオキシアルキレン基である。ただし、4 つの R^{21} は同時に水素原子にはならない。

) X⁻:対イオン。

【0087】R²¹がアルキル基である場合には、炭素数6~22の長鎖アルキル基が好ましい。R²¹が長鎖アルキル基以外のアルキル基である場合には、メチル基またはエチル基が好ましい。R²¹がアルケニル基である場合には、炭素数6~22の長鎖アルケニル基が好ましい。また、R²¹がポリオキシアルキレン基である場合には、ポリオキシエチレン基が好ましい。X²としては、塩素イオン、エチル硫酸イオンまたは酢酸イオンが好ましい。

【0088】化合物(式b⁷)としては、モノ(長鎖アルキル)アミン塩酸塩、モノ(長鎖アルキル)ジメチルアミン酢酸塩、モノ(長鎖アルキル)ジメチルアミン酢酸塩、モノ(長鎖アルケニル)ジメチルアミン塩酸塩、モノ(長鎖アルキル)ジメチルアミン・エチル硫酸塩、モノ(長鎖アルキル)トリメチルアンモニウムクロリド、ジ(長鎖アルキル)ジメチルアンモニウムクロリド、モノ(長鎖アルキル)ジメチルアンモニウムクロリド、モノ(長鎖アルキル)モノメチルジ(ポリオキシエチレン)アンモニウムクロリド、ジ(長鎖アルキル)モノメチルジで、ポリオキシエチレン)アンモニウムクロリド、ジで、長鎖アルキル)モノメチルモノ(ポリオキシエチレン)アンモニウムクロリド、ジで、長鎖アルキル)モノメチルモノ(ポリオキシエチレン)アンモニウムクロリド等が挙げられる。

【0089】さらに、化合物(式b⁷)としてはモノオクタデシルトリメチルアンモニウムクロリド、モノオクタデシルジメチルモノエチルアンモニウムエチル硫酸塩、モノ(長鎖アルキル)モノメチルジ(ポリエチレングリコール)アンモニウムクロリド、ジ(牛脂アルキル)ジメチルアンモニウムクロリド、ジメチルココナットアミン酢酸塩等が好ましい。

ソルビタンとの1:1(モル比)エステル、オレイン酸 【0090】界面活性剤(B)が両性界面活性剤を含む とデカグリセリンとの(1または2):1(モル比)エ 50 場合には、アラニン類、イミダゾリニウムベタイン類、 アミドベタイン類または酢酸ベタイン等からなる両性界面活性剤が好ましい。両性界面活性剤の具体例としては、ドデシルベタイン、オクタデシルベタイン、ドデシルカルボキシメチルヒドロキシエチルイミダゾリニウムベタイン、ドデシルジメチルアミノ酢酸ベタイン、脂肪酸アミドプロピルジメチルアミノ酢酸ベタイン等が挙げられる。

【0091】界面活性剤(B)の量は、重合体(X)に対して、1~10質量%が好ましく、特に3~10質量%が好ましい。界面活性剤(B)の量が少なすぎるとエ 10マルションの安定性が低下するおそれがあり、多すぎると水系分散液の撥水撥油性能の湿摩擦耐久性が低下するおそれがある。ただし、重合体(X)が自己乳化性のある重合性単量体の重合単位を含む場合には、界面活性剤(B)量を減らしてもよい。

【0092】水系媒体(C)は、水のみ、または、水と水溶性有機溶媒からなる媒体である。水系媒体(C)中の水溶性有機溶媒としては、アセトン、イソプロピルアルコール、飽和多価アルコールの(モノまたはポリ)アルキルエーテル、または、飽和多価アルコールのアルキレンオキシド付加物から選ばれる1種以上が好ましく、特に飽和多価アルコール、飽和多価アルコールの(モノまたはポリ)アルキルエーテルが好ましい。飽和多価アルコールとしては、2~4個の水酸基を有する化合物が好ましく、特にエチレングリコール、プロピレングリコール、グリセリン、トリメチロールエタンまたはトリメチロールプロパンが好ましい。

【0093】飽和多価アルコールの(モノまたはポリ) アルキルエーテルとしては、ジオールのモノアルキルエ ーテルまたはジオールのジアルキルエーテルが好まし く、特に、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、 ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、ジプロピ レングリコールジメチルエーテルが好ましく、とりわ け、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、また は、ジプロピレングリコールモノメチルエーテルが好ま しい。

【0094】飽和多価アルコールとエチレンオキシドおよび/またはプロピレンオキシドとの反応物としては、ジプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、テトラプロピレングリコールまたはオキシプロピレン基 40が5個以上連なったポリプロピレングリコールが好ましい。

【0095】また、水系媒体(C)中の水溶性有機溶媒としては、エチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、テトラエチレングリコール、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、グリセリン、ジプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、および 50

ポリプロピレングリコールから選ばれる1種以上の溶媒 も好ましい。

【0096】水系媒体(C)中の水溶性有機溶媒の量は、重合体(X)に対し2~50質量%が好ましく、特に5~40質量%が好ましい。この量が少なすぎると撥水接油剤組成物の安定性が低くなるおそれがあり、多すぎる洗濯耐久性を低下させるおそれがある。水系媒体

(C) の量は重合体 (X) の総量に対して $1 \sim 5$ 倍質量が好ましい。

【0097】本発明の撥水撥油剤組成物の製造方法は、 重合性単量体 (a¹)、重合性単量体 (a²)、重合性単 量体 (a³)、界面活性剤 (B) および水系媒体を含む 原料組成物を、加圧下で乳化した後に重合させる方法が 好ましい。水系媒体としては上記水系媒体 (C) を用い ることが好ましい。

【0098】また、本発明における重合体(X)が、重合性単量体(a¹)~(a³)以外の重合性単量体の重合単位を含む場合には、該重合性単量体のうち加圧下での乳化条件において液体または固体である重合性単量体を原料組成物中に含ませるのが好ましい。一方、重合性単量体(a¹)~(a³)以外の重合性単量体のうち加圧下での乳化条件において気体である重合性単量体は、原料組成物を加圧下で乳化して乳化物とした後に、該乳化物中に導入するのが好ましい。

【0099】重合性単量体 (a¹) ~ (a³) 以外の重合性単量体のうち、通常の加圧下での乳化条件において液体または固体である重合性単量体としては、重合性単量体 (a⁴) が挙げられる。また、重合性単量体 (a⁵) は、該条件において液体または固体である重合性単量体と、気体である重合性単量体を含むため、適宜使い分けるのが好ましい。

【0100】さらに、原料組成物中には、上記重合性単量体、水系媒体、および界面活性剤(B)以外の成分(以下、他の成分という。)を添加してもよい。他の成分としては、連鎖移動剤、pH調整剤等が挙げられる。連鎖移動剤としては本発明の撥水撥油剤組成物の諸性能を向上させうることから、R²⁶SHで表される化合物(ただし、式中のR²⁶は炭素数12~18のアルキル基を示す。)を添加するのが好ましい。連鎖移動剤量は、重合体(X)の分子量により適宜変更しうる。

【0101】原料組成物は加圧下で乳化するが、通常の場合には、あらかじめ撹拌をする等の方法で前乳化しておくのが好ましい。しかし、本発明の製造方法においては、必ずしも前乳化を行わなくてもよい。

【0102】加圧下での乳化は、高圧乳化装置を用いて実施するのが好ましい。高圧乳化装置としては、マントンゴーリン、ハイドロシェア、マイクロフルイダイザ等が挙げられる。原料組成物を加圧下で乳化することにより、重合性単量体のエマルションが生成する。乳化時の圧力としては1MPa~50MPa(ゲージ圧)が好ま

しい。また、加圧時の原料組成物の温度は40~80℃ とするのが好ましい。加圧下での乳化は、原料組成物を 、 加圧条件下におくだけでも実施できるが、必要に応じて 撹拌等を行ってもよい。

【0103】加圧下で乳化することにより生成したエマルションは、エマルション中に含まれる重合性単量体の粒子の平均粒子径が小さく、熱力学的に安定であり、重合時に重合性単量体の大部分が効率的に反応する利点がある。加圧乳化後のエマルション中の平均粒子径は0.1~300nmが好ましい。ここで、本発明における重10合体(X)が、加圧乳化条件において気体である重合性単量体の重合単位を含む場合には、加圧乳化後の原料組成物に、重合性単量体を導入してから重合させるのが好

【0104】通常の加圧乳化条件において気体である重合性単量体としては、重合性単量体 (a⁵) として挙げたものから選択するのが好ましく、特に下記重合性単量体 (a⁵⁰) が好ましい。

ましい。

重合性単量体 (a 50): ハロゲン化ビニルまたはハロゲン化ビニリデン。

【0105】ハロゲン化ビニルまたはハロゲン化ビニリデンにおけるハロゲン原子としては、フッ素原子または塩素原子が好ましい。ハロゲン化ビニルとしては、塩化ビニル、フッ化ビニル、クロロトリフルオロエチレンが好ましく、特に塩化ビニルが好ましい。ハロゲン化ビニリデンとしては、塩化ビニリデン、フッ化ビニリデン等が好ましい。さらに、重合性単量体(a 50)としては、塩化ビニルまたはフッ化ビニルが好ましく、とりわけ塩化ビニルが好ましい。

【0106】本発明においては、加圧乳化後の原料組成 30物を乳化重合反応により重合させるのが好ましい。乳化重合反応の方法としては、一般的な乳化重合反応の手法を採用でき、たとえば、加圧乳化後の原料組成物に重合開始剤を加えて重合させるのが好ましい。重合開始剤としては特に限定されず、有機過酸化物、アゾ化合物、過硫酸塩等の通常の重合開始剤、またはγ線のような電離性放射線等が使用できる。重合反応の反応温度は使用するラジカル開始剤により適宜変更でき、30~80℃が好ましい。反応時間は4~70時間が好ましい。

【0107】本発明の製造方法によれば、重合体(X)が水系媒体(C)中に分散した水分散型組成物(以下、水分散液ともいう。)が得られる。水系媒体(C)中に分散した重合体(X)は、粒子状で分散しているのが好ましい。重合体(X)の粒子の平均粒子径は、0.03~0.25μmが好ましい。

【0108】重合反応で得た水分散液は、そのまま本発明の撥水撥油剤組成物としてもよく、必要に応じて水および/または有機溶剤で希釈してもよい。希釈する場合には、水のみで希釈するのが好ましい。また、希釈時に有機溶剤を用いる場合には、水系媒体(C)において例 50

示した水溶性有機溶媒を用いるのが好ましい。本発明の 方法により得られた水分散液は、安定性が高く、夾雑物 が存在してもその安定性を保持できる利点がある。

【0109】本発明の撥水撥剤組成物には、目的に応じてさらに他の成分を含ませてもよい。他の成分としては、架橋剤、他の重合体、他の撥水剤、他の撥油剤、防虫剤、難燃剤、帯電防止剤、染料安定剤、防シワ剤等の添加剤が挙げられる。他の成分としては、架橋剤が好ましい。

【0110】架橋剤としては、ブロックドイソシアネート化合物、メラミン樹脂化合物、グリオキサール系樹脂化合物、尿素系樹脂化合物、架橋性モノマー(Nーメチロールアクリルアミド、2ーイソシアネートエチルメタクリレート等のプロック化体等)を必須重合単位とする重合体等が挙げられ、ブロックドイソシアネート化合物またはメラミン樹脂化合物が好ましい。

【0111】ここで、ブロックドイソシアネート化合物としては、重合性不飽和基を有しない化合物であり、前記ポリイソシアネートのイソシアネート基を前記のブロック化剤と反応させたものが好ましい。ブロックドイソシアネート化合物は、乳化物となったものが市販されており、容易に入手できる。メラミン樹脂化合物としては、トリメチロールメラミン、ヘキサメチロールメラミン等が好ましい。

【0112】本発明の撥水撥油剤組成物は、繊維または 繊維織物を処理するのに用いるのが好ましい。繊維また は繊維織物としては、綿、麻、羊毛、絹等の動植物性天 然繊維、ポリアミド、ポリエステル、ポリビニルアルコ ール、ポリアクリロニトリル、ポリ塩化ビニル、ポリプ ロピレン等の合成繊維、レーヨン、アセテート等の半合 成繊維、ガラス繊維、炭素繊維等の無機繊維、これらの 混合繊維または該繊維からなる繊維織物が挙げられる。

【0113】本発明の撥水撥油剤組成物は、淡色系のポリアミド繊維に対して、着色等の問題なぐ優れた撥水撥油性を発揮することから、淡色系のポリアミド繊維に処理するのが特に好ましい。処理する方法は、被処理物の素材や撥水撥油剤組成物の調製形態等に応じて、任意の方法が採用できる。たとえば、浸漬塗布等の被覆加工方法により被処理物の表面に付着させ乾燥する方法が採用される。また、架橋剤とともに適用した場合は、キュアリングを行ってもよい。

【0114】本発明の撥水撥油剤組成物は、他の化合物を併用した場合においても、優れた安定性を発揮する。また、洗濯やドライクリーニング等に対しても優れた撥水撥油性能の耐久性を発揮し、淡色系のポリアミド系繊維に対しても着色させることなく優れた撥水撥油性を付与する。また組成を選択することにより、従来よりも作業環境等の点においても有利な、撥水撥油剤組成物が提供される。

[0115]

【作用】本発明の撥水撥油剤組成物が優れた性能を発揮する機構は必ずしも明確ではないが、特定の重合性単量・体(a²)の重合単位を重合体中に含み、これが、プロックされたイソシアネート基を有する(メタ)アクリレートの重合単位と相互に作用することにより、被処理物の表面に形成された被膜の質が飛躍的に向上し、優れた耐久性を有する撥水撥油性能を発揮すると推察される。【0·116】

【実施例】以下に具体的に本発明を説明するが、本発明はこれらに限定されない。以下において、参考例 $1 \sim 2$ 10は、ブロックされたイソシアネート基を有する (メタ)アクリレートの合成例、例 $1 \sim 6$ は実施例、例 $7 \sim 9$ は比較例である。

【0117】 [参考例1] ガラス製の4つロフラスコに 還流器、熱電対式温度計、撹拌機を装着し、2ーイソシ アネートエチルメタクリレートを155g (1モル)、 溶媒としてメチルイソブチルケトン (MIBK)を仕込 み、乾燥窒素下で80℃に昇温した。メチルエチルケト オキシム87g (1モル)を滴下し2時間反応を行い、 242gの2ーイソシアネートエチルメタクリレートの 20 メチルエチルケトオキシム付加体 (MIE)を得た。生 成物の赤外線吸収スペクトル (IR) により、イソシア ネート基の吸収が完全に消失したことを確認した。

【0118】 [参考例2] ガラス製の4つロブラスコに 還流器、熱電対式温度計、撹拌機を装着し、2ーヒドロキシエチルメタクリレートを130g(1モル)仕込み、さらにイソホロンジイソシアネートを222g(1モル)添加し、乾燥窒素下で80℃に昇温し、3時間保持した。1時間撹拌した後に、滴定によりイソシアネート基の50%がブロック化されたことを確認した。さらにメチルエチルケトオキシム87g(1モル)を滴下し、2時間反応を行い、439gの2ーヒドロキシエチルメタクリレートとイソホロンジイソシアネートとの反応物のメチルエチルケトオキシム付加体(MIP)を得た。IRによりイソシアネート基の吸収が完全に消失したことを確認した。

【0119】 [例1 (実施例)] ペルフルオロアルキルエチルアクリレート [F (CF₂) nCH₂CH₂OCOC H=CH₂であり、nが6~16の混合物でnの平均値は9。以下FAと記す。] (153g)、CH₂=CH COOCH₂CH₂O {CO (CH₂) 5O} 4H (TCE A、46g)、MIE (56g)、nードデシルメルカプタン (DoSH、4.6g)、ポリオキシエチレン (1-メチルウンデシルエーテル) (PEOLE、12.8g)、ジメチルココナットアミン酢酸塩 (FDM C、1.3g)、ジプロピレングリコールモノメチルエーテル (DPGMME、25.6g)、イオン交換水(380g)を50℃で30分間撹拌した。つぎに40~50℃に保ちながら高圧乳化機(マントンゴーリン)

を用いて40MPaで乳化した。乳化後のエマルションの平均粒子径は 0.23μ mであった。

【0120】つぎに、これを1Lのガラス製オートクレーブに移し、アゾビスイソプチロニトリル(3.6g)を加えた。オートクレーブ内を窒素置換し、撹拌しながら60℃に昇温して6時間重合反応を行い、乳白色のエマルションを得た。エマルション中の重合体の平均分子量は14500であり、エマルション中に含まれる固形分の濃度は38.2質量%、重合体の平均粒子径は0.11μmであった。エマルションを固形分濃度が20質量%となるようにイオン交換水で希釈したものを原液1とした。

【0121】 [例2 (実施例)] FA (231g)、TCEA (7.7g)、MIE (16.6g)、DoSH (4.6g)、PEOLE (12.8g)、FDMC (1.3g)、DPGMME (25.6g)、イオン交換水 (380g)を50℃で30分間撹拌した。つぎに40~50℃に保ちながら高圧乳化機(マントンゴーリン)を用いて40MPaで乳化した。乳化後のエマルションの平均粒子径は0.18μmであった。

【0122】つぎに、これを例1と同様にして重合反応を行い、乳白色のエマルションを得た。エマルション中の重合体の平均分子量は17000であり、エマルション中に含まれる固形分の濃度は37.8質量%、重合体の平均粒子径は0.08μmであった。エマルションを固形分濃度が20質量%となるようにイオン交換水で希釈したものを原液2とした。

【0123】 [例3 (実施例)] FA (239g)、C H₂=C (CH₃) COO (CH₂CH₂O) ₄H (TEG MA、11.5g)、MIE (5.1g)、DoSH (4.6g)、PEOLE (12.8g)、FDMC (1.3g)、DPGMME (25.6g)、イオン交換水 (380g)を50℃で30分間撹拌した。つぎに 40~50℃に保ちながら高圧乳化機(マントンゴーリン)を用いて20MPaで乳化した。乳化後のエマルションの平均粒子径は0.19μmであった。

【0124】つぎに、これを例1と同様にして重合反応を行い、乳白色のエマルションを得た。エマルション中の重合体の平均分子量は15500であり、エマルション中に含まれる固形分の濃度は38.9質量%、重合体の平均粒子径は0.08 μ mであった。エマルションを固形分濃度が20質量%となるようにイオン交換水で希釈したものを原液3とした。

【0125】 [例4~6 (実施例)、例7~9 (比較例)] 表1に示す重合性単量体、有機溶媒、界面活性剤を用いて例1と同様に重合反応を行い、エマルションを得た。該エマルションを希釈して原液4~9を得た。

[0126]

【表1】

$\overline{}$				
64	重合性单量体	有機熔媒	界面活性剂	
	(重量部)	(商量額)	(重量部)	
1	FA/TCEA/MIE	DPGMME(10)	PEOLE(5), FDMC(0.5)	
	(60/18/22)	·		
2	FA/TCEA/MIE	DPGMME(10)	PEOLE(5), FDMC(0.5)	
	(90.5/3/6.5)			
3	FA/TEG MA/MIE	DPGMME(10)	PEOLE(5), FDMC(0.5)	
	(93.5/4.5/2)	ļ		
4	FA/TCEA/MIE/CHM	DPG(35)	PEOOE(4), B1(1)	
	A			
	(70/10/10/10)		PEOLE(I), StTMAC(I)	
6	FA/PCEA/MIP	DPG(85)	PEOOE(6), StTMAC(1)	
	(80/10/10)			
6	FA/PET/MIE	TPG(35)	PEOLE(4), B1(2),	
	(80/10/10)		StTMAC(1)	
7	FA/M90G/MIE	DPGMME(10)	PEOLE(5), FDMC(0.5)	
	(80/10/10)			
8	FA/PCEA/StA	DPG(35)	PEOOE(4), B1(1)	
	(80/10/10)		PEOLE(1), StTMAC(1)	
7	FA/HEA/MIE	DPG(85)	PEOOE(6), SITMAC(1)	
	(80/10/10)			

【0127】ただし、表1中の略号は下記のとおりであ る。

CHMA:シクロヘキシルメタアクリレート、

 $P C E A : CH_2 = CHCOOCH_2CH_2O \{CO(CH_2)_{5}O\}_{5}H_{A}$

PET: $CH_2=C(CH_3)COO(CH_2CH_2O)_{10}(CH_2CH_2CH_2CH_2O)$

sΗ,

 $M 9 0 G : CH_2 = C (CH_3) COO (CH_2 CH_2 O) CH_3$

HEA: 2-ヒドロキシエチルアクリレート、

DPG: ジプロピレングリコール、

TPG: トリプロピレングリコール、

B1:式b25におけるxとyの和の平均値が10である 化合物、

PEOOE: ポリオキシエチレンモノオレイルエーテ

StTMAC: トリメチルモノオクタデシルアンモニウ ムクロリド。

【0128】 [布への処理方法] 上記で得た原液1~9 を、それぞれ固形分濃度が1.6質量%、メラミン系架 橋剤(商品名:スミテックスレジンM-3) 0. 3質量 %、触媒(商品名:スミテックスアクセラレータAC X) 0. 3質量%となるようにイオン交換水で希釈した ものを処理液とした。該処理液中へナイロンタフタ布を 浸漬し、2本のゴムローラーの間で布を絞ってウェット ピックアップを60質量%とした。つぎに110℃で9 50

0秒間乾燥し、さらに170℃で60秒間熱処理した。 処理後の処理布について、つぎの方法でブンデスマン撥 水性、撥油性、洗濯後のブンデスマン撥水性、洗濯後の 30 撥油性、風合いを評価した。結果を表4に記す。

【0129】 [ブンデスマン撥水性] 評価方法JIS-L1092雨試験(シャワー法)に準拠し、ブンデスマ ン雨試験装置を使用して撥水度を測定して、表2に示す 撥水性ナンバで表した。

[0130]

【表2】

撥水性ナンバ	状 態			
100	表面に付着湿潤がないもの			
9 0	表面にわずかに付着湿潤を示すもの			
8 0	表面に部分的に湿潤を示すもの			
7 0	袋面に湿潤を示すもの			
5 0	表面全体に湿潤を示すもの			
0	表裏両面が完全に湿潤を示すもの			

【0131】 [撥油性] AATCC-TM118-19 66により行い、表3に示す撥油性ナンバで表した。

[0132]

【表3】

40

を5回行うことで1セットとして、該セットを20回繰 り返し行い、100回洗濯後の試験布とした。

[0135]

【表4】

94	初期		洗濯後		風合い
	授水性	撥油性	投水性	撥油性	
1	100	6	8 0	4	0
2	100	в	80	а	0
3	100	6	70	2	0
1	100	6	9 O	4	0
5	100	6	80	3	0
6	100	в	90	4	0
7	100	6	0	0	0
8	100	6	0	0	0
9	100	6	70	2 .	×

[0136]

【発明の効果】本発明の撥水撥油剤組成物は、撥水撥油 性の洗濯耐久性において、実用的に優れた性能を示す。

撥油性 試験溶液 表面張力 ナンバ dyn/cm(25°C) 8 n-ヘプタン 20.0 nーオクタン 7 21.8 6 ローデカン 23.5 ロードデカン 25.0 4 ローテトラデカン 26.7 3 nーヘキサデカン 27. 3 2 ヌジョール 6 5 部/ 29.6 ローヘキサデカン35部 1 ヌジョール 31.2 1におよばないもの

【0133】 [風合い] 目視により、風合を観察した。 【0134】 [洗濯処理方法] 自動反転渦巻式電気洗濯 機(東芝社製; VH-1150と同性能)に、45×4 5 cmの試験布 (加工上がり織物) 800gと40±2 ℃の0. 2質量%弱アルカリ性合成洗剤(JIS-K3 371弱アルカリ性・第1種)液25 Lとを入れ、強条 件で25分間洗濯した。次いで遠心脱水機で約30秒間 20 脱水後、常温水をオーバーフローさせながら10分間す すぎを行った。その後、再度約30秒間脱水し、同条件 で10分間すすいだ後、約30秒間脱水した。この操作

フロントページの続き

(72)発明者 島田 豊通

神奈川県横浜市神奈川区羽沢町1150番地

, 旭硝子株式会社内

10